## (12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

#### (19) 世界知的所有権機関 国際事務局



# 

(43) 国際公開日 2004年10月21日(21.10.2004)

PCT

## (10) 国際公開番号 WO 2004/090055 A1

(51) 国際特許分類7:

171/02, C08G 65/333, 65/335

C09D 5/44.

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2004/004500

(22) 国際出願日:

2004年3月30日(30.03.2004)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2003-106047

2003年4月10日(10.04.2003) Љ 特願2003-349810 2003年10月8日(08.10.2003)

- (71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): 関西ペ イント株式会社 (KANSAI PAINT CO., LTD.) [JP/JP]; 〒661-8555 兵庫県 尼崎市 神崎町 3 3 番 1 号 Hyogo (JP).
- (72) 発明者; および
- (75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 飯島 英基 (ILJIMA, Hideki) [JP/JP]; 〒220-0103 神奈川県 津久井 郡 城山町原宿南 2-3 3-1 Kanagawa (JP). 神門 孝司 (KAMIKADO,Koji) [JP/JP]; 〒247-0007 神奈川県 横 浜市 栄区小菅ヶ谷 1-1 2-5 Kanagawa (JP). 脊戸土 井成貴 (SETODOI, Shigetaka) [JP/JP]; 〒470-0206 愛 知県 西加茂郡 三好町莇生原 2 5-1 4 3 Aichi (JP).

- (74) 代理人: 小田島 平吉, 外(ODAJIMA, Heikichi et al.): 〒107-0052 東京都港区 赤坂1丁目9番15号 日本 自転車会館 小田島特許事務所 Tokyo (JP).
- (81) 指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が 可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が 可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ(AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### 添付公開書類:

国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、 定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: POLYADDITION PRODUCT AND CATIONIC ELECTRODEPOSITION COATING COMPRISING SAID POLYAD-**DITION PRODUCT** 

## (54) 発明の名称: 重付加体及び該重付加体を含有するカチオン電着塗料

(57) Abstract: A polyaddition product having a weight average molecular weight in the range of 250 to 10,000 from an amine compound having a polyoxyalkylene chain and a monoepoxysilane. The polyaddition product can be used as an additive for use in a cationic electroposition coating, which can provide a coating film being excellent in the workability in application, such as finishing characteristics, the resistance to cissing and water resistance, the adhesion to a sealer, corrosion resistance, and the like.

(57) 要約: 本発明は、カチオン電着塗料に用いた場合に、仕上がり性、耐油ハジキ牲、耐水跡性などの塗装作業性 やシーラー付着性、防食性などに優れた塗膜を与える塗料安定性が良好な添加剤として、ポリオキシアルキレン鎖 を有するアミン化合物とモノエポキシシランとの、重量平均分子量が250~10,000の範囲内にある重付加体を提供 するものである。



#### 明細書

## 重付加体及び該重付加体を含有するカチオン電着塗料

#### 技術分野

5 本発明は、ポリオキシアルキレン鎖を有する新規な重付加体、及び仕上り性、 耐油ハジキ性、耐水跡性などの塗装作業性や上塗り塗膜との付着性などに優れた 塗膜を形成しうる該重付加体を含有するカチオン電着塗料に関する。

#### 背景技術

15

10 カチオン電着塗料は、主に、自動車ボディや自動車部品を始めとする幅広い用途に使用されており、従来から種々の特性を有するものが開発されている。

カチオン電着塗料に要求される性能として、仕上り性、耐油ハジキ性、耐水跡性、耐コンタミ性などの塗装作業性や、上塗り塗膜との付着性などが挙げられ、特に、複雑形状の自動車ボディをライン塗装する際には、これらの性能は重要項目である。

上記の性能を向上させるために、従来、カチオン電着塗料に表面調整剤などを添加する方法が提案されており、例えば、以下に記載する方法(1)、(2)などが採用されている。

方法(1):表面調整剤を塗料に練り込んでエマルションとする方法。例えば、 20 表面調整剤をアミン付加エポキシ樹脂などの基体樹脂、ブロックポリイソシアネート化合物などの硬化剤、その他の添加剤とともに水性媒体中に分散させ、エマルションを作製した後、そのエマルション及び顔料分散ペーストを用いてカチオン電着塗料を作製する方法。

方法(2):エマルション及び顔料分散ペーストを用いて予めカチオン電着塗 25 料の浴を作製し、その浴に表面調整剤を添加する方法。

上記の方法(1)は、表面調整剤を基体樹脂や硬化剤とともにエマルション化するため、エマルションの分散性が低下し、エマルション粒径が増大することから、塗料安定性を損なったり、仕上り性や防食性の低下を招くおそれがある。

17

5

15

20

他方、上記の方法(2)では、表面調整剤が、カチオン電着塗料の浴や形成される塗膜に馴染まず、フィルター濾過機やUF濾過機の閉塞などの設備不具合、シーラーの脱落、中・上塗り塗膜の剥がれやハジキなどが生ずる心配がある。

これらの問題を改善する手段として、例えば、特公平6-76568号公報には、加水分解性アルコキシシラン基を含有するエポキシ樹脂アミン付加物を水分散化することにより得られるカチオン電着性のゲル化微粒子をカチオン電着塗料に配合し、その表面調整効果により形成塗膜にハジキ防止効果を付与することが提案されている。しかしながら、このカチオン電着性のゲル化微粒子は、カチオン電着塗料に後添加した場合にはハジキ防止効果があるものの(前記の方法

10 (2)に適用できる)、カチオン電着塗料を長期間にわたってポンプで循環又は 攪拌して機械的なシェアを与え続けると、塗面の仕上り性の低下や塗料安定性を 損なうなどの問題が生ずる。

また、特開2001-3005号公報には、ポリメチレングリコール、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリブチレングリコールなどのアルキレン系ポリエーテルポリオールや、ビスフェノール単独もしくはビスフェノールとグリコールとを反応させてなる芳香環含有ポリエーテルポリオールなどのポリエーテルポリオールを表面調整剤として含有する、仕上り性や防食性を低下することがないカチオン電着塗料が記載されている。しかし、上記特開2001-3005号公報に記載の表面調整剤は水分散性がなく、カチオン電着塗料の浴に後添加することができず、そのため、塗膜のハジキ防止効果を改善するための微調整ができないなどの問題がある。また、多量に添加すると、形成される電着塗膜とシーラーとの間の付着性が低下したり、中・上塗り塗膜との付着性が低下することがある。

他方、特開2001-288407号公報には、カチオン電着塗料中に、疎水 性のアクリル樹脂と特定の分子量分布およびHLBを有する高級アルコールのエチレンオキサイドおよび/またはプロピレンオキサイド付加物を添加することにより、塗膜の油ハジキ、乾きムラおよび水跡の発生を防止することが提案されている。しかし、上記特開2001-288407号公報に記載の方法では、エマルションの成分として疎水性のアクリル樹脂又は特定の分子量分布およびHLB

を有する高級アルコールのエチレンオキサイドおよび/またはプロピレンオキサイド付加物の2種類を加えなければならず、しかも2種類の配合比率によっては油ハジキ、乾きムラなどが生じ塗装作業性が低下することがある。

さらに、特開2002-294165号公報には、ジエポキシ化合物とアミノポリエーテルとを反応させて得られる数平均分子量が20,000~100,000のポリエーテル鎖を有するアミノエーテル変性エポキシ樹脂を表面調整剤として電着塗料に含有させることが提案されている。この表面調整剤は、前記の方法(2)に示されるような電着塗料への後添加が可能であるものの、マイルドな塗料攪拌(例えば、ラボの缶や小スケールのタンク)では安定性が良好であるが、塗装ラインにおいてフィルター濾過機やUF濾過機などのシェアを長期にわたって受けたときには、表面調整剤の一部が凝集してフィルター濾過機やUF濾過機の閉塞、塗面にブツが付着するなどの不具合を生じることがある。

そのため、前記の方法(1)及び(2)のいずれの添加方式にも適用可能であり、かつ仕上がり性、耐油ハジキ性、耐水跡性、耐コンタミ性などの塗装作業性、上塗り塗膜との付着性、塗装ラインでの塗料安定性、硬化性、防食性などをバランスよく保持したカチオン電着塗料用の表面調整剤の開発が求められている。

#### 発明の開示

5

10

15

20

25

本発明者らは、上記要望に応えるべく鋭意研究を重ねた結果、今回、ポリエーテルポリアミンとモノエポキシシランを反応させることにより得られる重量平均分子量が250~10,000範囲内にある重付加体が、表面調整剤を予め塗料に練り込んでエマルション化する方法、カチオン電着塗料の浴を作製し、その後に表面調整剤を添加する方法のいずれの添加方法にも利用可能であり、しかも、該重付加体を含むカチオン電着塗料は、仕上がり性、耐油ハジキ性、耐水跡性、耐コンタミ性などの塗装作業性、上塗り塗料との付着性、塗装ラインでの塗料安定性、硬化性、防食性などに優れた塗膜を形成することを見出し、本発明を完成するに至った。

かくして、本発明は、ポリオキシアルキレン鎖を有するアミン化合物  $(a_1)$  とモノエポキシシラン  $(a_2)$  との、重量平均分子量が  $250 \sim 10$ , 000の 範囲内にある重付加体 (A) を提供するものである

本発明は、また、基体樹脂としてエポキシ樹脂にアミノ基含有化合物を付加反応させて得られるアミン付加エポキシ樹脂及び硬化剤としてブロック化ポリイソシアネート化合物を含有するカチオン電着塗料に、上記重付加体(A)を、基体樹脂と硬化剤の合計固形分100重量部あたり0.1~20重量部の範囲内で配合又は添加してなるカチオン電着塗料を提供するものである。

以下、本発明の重付加体及びカチオン電着塗料についてさらに詳細に説明する。

10

5

## 重付加体(A):

本発明の重付加体(A)は、ポリオキシアルキレン鎖を有するアミン化合物 ( $a_1$ )とモノエポキシシラン( $a_2$ )を反応させることにより得られるものであり、250~10,000の範囲内の重量平均分子量を有する。

15 ポリオキシアルキレン鎖を有するアミン化合物 (a<sub>1</sub>)には、1分子中にポリオキシアルキレン鎖(このポリオキシアルキレン鎖は1種のオキシアルキレン単位からなるものであってもよく、或いは2種もしくはそれ以上のオキシアルキレン単位からなるものであってもよい)と、少なくとも1個、好ましくは1~3個のアミノ基とを有する化合物が包含され、具体的には、例えば、下記式(1)、20 (2)、(3)及び(4)で示される化合物を挙げることができる。

(式中、 $R_0$ は $NH_2$ 又はOHを表し、 $R_1$ 及び $R_2$ はそれぞれ $C_2H_4$ 又は $C_3$ 25  $H_6$ を表し、 $R_3$ はH、 $C_2H_5$ 又は $C_3H_7$ を表し、a、b及びnはそれぞれ 1以上の整数であり、mは0以上の整数である)

上記式(1)で示される化合物の具体例としては、サンアミールTAP-10 (重量平均分子量 約600)、サンアミールTAP-40(重量平均分子量 約2,300)(以上いずれも、三洋化成社製、商品名)などが挙げられる。

$$H_2N(CH_2)_aO(R_1O)_n-(R_2O)_mR_3$$
 (2)

(式中、 $R_1$ 及び $R_2$ はそれぞれ $C_2H_4$ 又は $C_3H_6$ を表し、 $R_3$ はH、 $C_2H_5$  又は $C_3H_7$ を表し、a 及び n はそれぞれ 1 以上の整数であり、mはO以上の整数である)

上記式(2)で示される化合物の具体例としては、サンアミールMAP-10 (重量平均分子量 約600)、サンアミールMAP-20(重量平均分子量 約13,00)(三洋化成社製、商品名)などが挙げられる。

$$H_2NCHCH_2(R_1O)_n-(R_2O)_mNH_2$$
  
 $CH_3$  (3)

(式中、 $R_1$ 及び $R_2$ はそれぞれ $C_2H_4$ 又は $C_3H_6$ を表し、nは 1 以上の整数であり、mは 0 以上の整数である)

15 上記の式(3)で示される化合物の具体例としては、ジェファーミンD400 (重量平均分子量 約400)、ジェファーミンD2000(重量平均分子量 約2,000)(以上いずれも、ハンツマン社製、商品名)などが挙げられる。

$$(R_1O)_n$$
— $(R_2O)_mR_3$   
 $O(CH_2)_aN(CH_2)_bNH_2$   
 $(R_1O)_n$ — $(R_2O)_mR_3$  (4)

(式中、 $R_1$ 及び $R_2$ はそれぞれ $C_2H_4$ 又は $C_3H_6$ を表し、 $R_3$ はH、 $C_2H_5$  又は $C_3H_7$ を表し、a、b及びnはそれぞれ 1以上の整数であり、mは0以上の整数である)

25 モノエポキシシラン  $(a_2)$  には、1分子中に1個のエポキシ基と、1個の式

$$Q_1$$
 $-$ Si $-$ Q<sub>2</sub>
 $Q_3$ 

10

20

(ここで $Q_1$ 、 $Q_2$ 及び $Q_3$ はそれぞれアルキル基、アルコキシ基またはアルキルカルボニルオキシ基を表し、ただし $Q_1$ 、 $Q_2$ 及び $Q_3$ のうちの少なくとも1つはアルキル基以外の基である)

の基とを有する化合物が包含され、具体的には、例えば、下記式 (5) ~ (1 1) で示される化合物を挙げることができる。

$$\begin{array}{c} \text{OCH}_{3} \\ \text{H}_{2}\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_{2}-\text{O}-\text{C}_{3}\text{H}_{6}-\text{Si}-\text{OCH}_{3} \\ \text{O} \end{array} \tag{5}$$

10

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{H}_{2}\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_{2}-\text{O}-\text{C}_{3}\text{H}_{6}-\overset{\text{S}}{\text{S}}\text{i}-\text{OCH}_{3} \\ \text{O} \\ \text{OCH}_{3} \end{array} \tag{6}$$

15

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{H}_{2}\text{C-CH-CH}_{2}\text{-O-C}_{3}\text{H}_{6}\text{--}\text{Si-OC}_{2}\text{H}_{5} \\ \text{O} \\ \text{OC}_{2}\text{H}_{5} \end{array} \tag{7}$$

20

25

$$\begin{array}{c}
OCH_3 \\
-C_2H_4-Si-OCH_3 \\
OCH_3
\end{array}$$
(9)

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ C_2H_4 - Si - OCH_3 \\ OCH_3 \end{array}$$
 (10)

5

10

本発明の重付加体(A)は、以上に述べたポリオキシアルキレン鎖を有するア ミン化合物(a1)のアミノ基とモノエポキシシラン(a2)のエポキシ基との 間の開環付加反応により製造することができる。この開環付加反応は、通常、適 当な不活性溶媒中にて、約50~約130℃、好ましくは約70~約110℃の 範囲内の温度で、30分間~6時間程度、好ましくは1~3時間程度攪拌するこ 15 とにより実施することができる。アミン化合物 (a1)に対するモノエポキシシ ラン(a<sub>2</sub>)の使用割合は、厳密に制限されるものではないが、一般には、アミ ン化合物 (a∥) のアミノ基 1 モルあたり、モノエポキシシラン (a₂) をO. 5~2モル、射に0.5~1.5モルの範囲内で使用することが好ましい。また、 使用しうる溶媒としては、例えば、トルエン、キシレン、シクロヘキサン、n-20 ヘキサンなどの炭化水素系;酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸ブチルなどのエステ ル系 ; アセトン、∥ メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、メチルアミル ケトンなどのケトン系;ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミドなどのア ミド系:メタノール、エタノール、nープロパノール、isoープロパノールな どのアルコール系∜あるいはこれらの混合物などが挙げられる。 25

上記のアミン化合物  $(a_1)$  とモノエポキシシラン  $(a_2)$  との反応を、出発原料として、上記式 (1) の化合物と上記式 (5) の化合物を用いた場合を例にとって反応式で示せば以下のとおりである。

これにより、重量平均分子量が250~10,000、好ましくは500~6,000、さらに好ましくは1,000~3,000の範囲内にある重付加体 (A)を製造することができる。得られる重付加体 (A)の重量平均分子量が10,000を越えると、塗装ラインにおいて該重付加体に長期にわたってシェアがかかった時の安定性が低下し、逆に、重量平均分子量が250未満であると、塗面の表面調整効果が不足して塗面にハジキが発生し易くなる。他方、重付加体 (A)の重量平均分子量が上記の範囲内にあると、塗装ラインにおいて該重付加体にフィルター濾過機やUF濾過機などのシェアが長期にわたってかかったときでも重付加体 (A)が安定しており、フィルターやUF膜の閉塞や塗面にブツが付着するなどの不具合が生ずることがない。

## カチオン電着塗料:

10

15

25

20 本発明の重付加体(A)は、以下に述べる如き基体樹脂及び硬化剤、その他の 塗料用添加剤とともに分散してエマルションとした後、カチオン電着塗料とする ことができる。

また、重付加体(A)を有機酸、例えば、酢酸、ギ酸又はこれらの混合物で中和し、さらに水を加えて分散することによって水分散体( $A_1$ )とすることができる。この水分散体( $A_1$ )は、予め調製されたカチオン電着塗料の浴に後添加することができ、例えば、塗装ラインの休憩時間、休日などに添加することが可能である。上記の有機酸は、重付加体(A)の樹脂固形分 1 g あたりのm g K O H換算で、1 O  $\sim$  1 O O、好ましくは 2 O  $\sim$  7 O、さらに好ましくは 3 O  $\sim$  5 O の範囲内で使用することができる。有機酸の使用量が樹脂固形分 1 g あたりのm

gKOH換算で、10mgKOH/g未満では、重付加体(A)を水分散体とすることが困難であり、反対に100を越えると、添加したカチオン電着塗料の酸濃度(MEQ)が上昇するためクーロン効率が低下し、通電しても造膜しないなどの不具合や、GA材(合金化溶融亜鉛メッキ鋼板)塗装においてピンホールが発生したりするなどの問題が生じやすくなる。

本発明に従い重付加体(A)を配合し又は添加することができるカチオン電着 塗料は、好ましくは、基体樹脂として用いられるカチオン性樹脂と硬化剤として のブロック化ポリイソシアネート化合物を基本成分として含有するものである。

基体樹脂として使用されるカチオン性樹脂は、分子中にアミノ基、アンモニウム塩基、スルホニウム塩基、ホスホニウム塩基などのカチオン化可能な基を有する樹脂であり、樹脂種としては、電着塗料の基体樹脂として通常使用されているもの、例えば、エポキシ系、アクリル系、ポリブタジエン系、アルキド系、ポリエステル系などのいずれのタイプの樹脂であってもよい。特に、ポリエポキシド化合物にアミノ基含有化合物を付加反応させて得られるアミン付加エポキシ樹脂が好適である。

10

15

上記のアミン付加エポキシ樹脂としては、例えば、(1) ポリエポキシド化合物と第1級モノー及びポリアミン、第2級モノー及びポリアミン又は第1、2級混合ポリアミンとの付加物(例えば、米国特許第3,984,299 号明細書参照);

(2) ポリエポキシド化合物とケチミン化された第 1 級アミノ基を有する第 2 級 20 モノー及びポリアミンとの付加物 (例えば、米国特許第 4,017,438 号 明細書参照);(3)ポリエポキシド化合物とケチミン化された第 1 級アミノ基を有する ヒドロキシ化合物とのエーテル化により得られる反応物 (例えば、特開昭 59 ー 43013 号公報参照)等を挙げることができる。

上記のアミン付加エポキシ樹脂の製造に使用されるポリエポキシド化合物は、 1分子中にエポキシ基を1個以上、好ましくは2個以上有する化合物であり、一般に、少なくとも200、好ましくは400~4000、さらに好ましくは800~2500の範囲内の数平均分子量及び少なくとも160、好ましくは180~2500、さらに好ましくは400~1500の範囲内のエポキシ当量を有す

るものが適しており、特に、ポリフェノール化合物とエピクロルヒドリンとの反応によって得られるものが好ましい。

該ポリエポキシド化合物の形成のために用い得るポリフェノール化合物としては、例えば、ビス(4ーヒドロキシフェニル)-2,2ープロパン、4,4'ージヒドロキシベンゾフェノン、ビス(4ーヒドロキシフェニル)-1,1ーエタン、ビス(4ーヒドロキシフェニル)-1,1ーイソブタン、ビス(4ーヒドロキシフェニル)-1,1ーイソブタン、ビス(4ーヒドロキシー2もしくは3ーtertーブチルーフェニル)-2,2ープロパン、ビス(2ーヒドロキシナフチル)メタン、テトラ(4ーヒドロキシフェニル)-1,1、2,2ーエタン、4,4'ージヒドロキシジフェニルスルホン、フェノールノボラック、クレゾールノボラック等を挙げることができる。

5

10

15

該ポリエポキシド化合物は、ポリオール、ポリエーテルポリオール、ポリエステルポリオール、ポリアミドアミン、ポリカルボン酸、ポリイソシアネート化合物などと一部反応させたものであってもよく、更にまた、 $\varepsilon$  ーカプロラクトンなどのカプロラクトン、アクリルモノマーなどをグラフト重合させたものであってもよい。

上記(1)のアミン付加エポキシ樹脂の製造に使用される第1級モノー及びポリアミン、第2級モノー及びポリアミン又は第1、2級混合ポリアミンとしては、例えば、モノメチルアミン、ジメチルアミン、モノエチルアミン、ジエチルアミン、デーイソプロピルアミン、ジイソプロピルアミン、モノブチルアミン、ジブランなどのモノーもしくはジーアルキルアミン:モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、モノ(2ーヒドロキシプロピル)アミン、モノメチルアミノエタノールなどのアルカノールアミン;エチレンジアミン、プロピレンジアミン、ブチレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、ジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミンなどのアルキレンポリアミンなどを挙げることができる。

25 上記(2)のアミン付加エポキシ樹脂の製造に使用されるケチミン化された第 1級アミノ基を有する第2級モノー及びポリアミンとしては、例えば、上記 (1)のアミン付加エポキシ樹脂の製造に使用される第1級モノー及びポリアミン、第2級モノー及びポリアミン又は第1、2級混合ポリアミンのうち、第1級アミノ基を有する化合物(例えば、モノメチルアミン、モノエタノールアミン、

エチレンジアミン、ジエラ 「Fレントリアミンなど」にケトン化合物を反応させてなるケチミン化物を挙げることができる。

上記(3)のアミン付加 エポキシ樹脂の製造に使用されるケチミン化された第 1級アミノ基を有するヒドロ コキシ化合物としては、例えば、上記(1)のアミン付加エポキシ樹脂の製造に使 用される第1級モノー及びポリアミン、第2級モノー及びポリアミン又は第1、 2級混合ポリアミンのうち、第1級アミノ基とヒドロキシル基を有する化合物(例 えば、モノエタノールアミン、モノ(2ーヒドロキシプロピル)アミンなど)に ケトン化合物を反応させてなるヒドロキシル基合有ケチミン化物を挙げることが できる。

10 前記アミン付加エポキシ樹脂は、は、前記ポリエポキシド化合物、1分子中に2 個以上の活性水素含有基を有する、化合物にカプロラクトンを付加して得られるポリオール化合物、及びアミノ基合、気化合物を反応させてなるポリオール変性アミン付加エポキシ樹脂も包含され、気で適に使用することができる。

上記1分子中に2個以上の活性水 豊含有基を有する化合物は、一般には、62~5,000、特に62~15000 草範囲内の数平均分子量を有し、1分子当り2~30個、特に2~10個の活性水 索含有基を含有するものであることが好ましく、この活性水素含有基としては、例えば、水酸基、第1級アミノ基、第2級アミノ基などを挙げることができる。

15

20

25

上記1分子中に2個以上の活性水素含/ 有基を有する化合物の具体例としては、 エチレングリコール、プロピレングリコ→ ール、1、3ーブチレングリコール、1、 4ーブタンジオール、1.6ーヘキサンジ 一才一ル、ジエチレングリコール、ジプ ロピレングリコール、ネオペンチルグリコ ール、グリセリン、トリメチロールプ ロパン、ペンタエリスリトールなどの低分式 「量ポリオール:ポリエチレングリコ ール、ポリプロピレングリコール、ポリテト ラメチレングリコール、ビスフェノ ールAポリエチレングリコールエーテルなども り線状又は分岐状ポリエーテルポリ オール:コハク酸、アジピン酸、アゼライン酸 。セバシン酸、マレイン酸、シク ロヘキサンジカルボン酸、フタル酸、イソフタ)、一酸、テレフタル酸などの有機ジ カルボン酸又はその無水物と、上記低分子量ポリ オールなどの有機ジオールとを 有機ジオール過剰の条件下で重縮合反応させてなり **\ るポリエステルポリオール:ブ** 

チレンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、テトラエチレンペンタミン、ペンタエチレンヘキサミン、モノエタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、モノ(2ーヒドロキシプロピル)アミン、ジ(2ーヒドロキシプロピル)アミン、1、3ービスアミノメチルシクロヘキサノン、イソホロンジアミン、キシリレンジアミン、メタキシリレンジアミン、ジアミノジフェニルメタン、フェニレンジアミン、エチレンジアミン、プロピレンジアミン、ジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミンなどのアミン化合物;ピペラジンやこれらのアミン化合物から誘導されるポリアミド、ポリアミドアミン、エポキシ化合物とのアミンアダクト、ケチミン、アルジミンなどを挙げることができる。

5

15

10 上記 1 分子中に 2 個以上の活性水素含有基を有する化合物に付加反応せしめられるカプロラクトンとしては、 $\gamma$  ーカプロラクトン、 $\varepsilon$  ーカプロラクトンなどが挙げられ、特に  $\varepsilon$  ーカプロラクトンが好適である。

上記1分子中に2個以上の活性水素含有基を有する化合物とカプロラクトンとの付加反応は、それ自体既知の方法で行うことができ、この付加反応によってポリオール化合物が得られる。

上記ポリオール変性アミン付加エポキシ樹脂の製造に用いられるアミノ基含有化合物は、樹脂中にアミノ基を導入して、該樹脂をカチオン性化するためのカチオン性付与成分であり、例えば、エポキシ基と反応する活性水素を少なくとも1個有するものを使用することができる。その具体例としては、例えば、前記

20 (1)のアミン付加エポキシ樹脂の製造に使用される第1級モノー及びポリアミン、第2級モノー及びポリアミン又は第1、2級混合ポリアミン;前記(2)のアミン付加エポキシ樹脂の製造に使用されるケチミン化された第1級アミノ基を有する第2級モノー及びポリアミン;前記(3)のアミン付加エポキシ樹脂の製造に使用されるケチミン化された第1級アミノ基を有するヒドロキシ化合物として使用可能なものを挙げることができる。

カチオン性樹脂は、一般に、数平均分子量が700~6000、特に850~5000、さらに特に1000~4000の範囲内にあり、カチオン性基を樹脂1kgあたり0.5~3当量、特に0.6~2.5当量、さらに特に0.7~2当量の範囲内の量で有することが好ましい。

また、カチオン性樹脂は、カチオン化可能な基としてアミノ基を有する場合には、ギ酸、酢酸、プロピオン酸、乳酸などの有機カルボン酸;塩酸、硫酸などの無機酸などの酸によって中和することにより水溶化ないしは水分散化することができ、他方、カチオン化可能な基としてアンモニウム塩基、スルホニウム塩基又はホスホニウム塩基などのオニウム塩基を有する場合には、中和することなく、そのまま水溶化ないしは水分散化することができる。

5

10

15

25

カチオン性樹脂は、水溶化ないしは水分散化して使用してもよいし、有機溶剤溶液として使用してもよい。カチオン性樹脂は、酸によって中和し、水性媒体中に溶解ないしは分散することによって、カチオン電着塗装可能にすることができる。

さらに、基体樹脂として、キシレンホルムアルデヒド樹脂変性アミノ基含有エポキシ樹脂を用いることもできる。キシレンホルムアルデヒド樹脂変性アミノ基含有エポキシ樹脂には、エポキシ当量が180~3000のエポキシ樹脂にキシレンホルムアルデヒド樹脂及びアミノ基含有化合物を反応させて得られるアミノ基含有エポキシ樹脂が包含される。

上記アミノ基含有エポキシ樹脂の製造のための出発材料として用いられるエポキシ樹脂としては、前記のカチオン性樹脂について述べたものと同様のエポキシ 樹脂が好適である。

キシレンホルムアルデヒド樹脂は、エポキシ樹脂の内部可塑化(変性)に役立 20 つものであり、例えば、キシレン及びホルムアルデヒドならびにさらに場合によ りフェノール類を酸性触媒の存在下に縮合反応させることにより製造することが できる。

上記のホルムアルデヒドとしては、工業的に入手容易なホルマリン、パラホルムアルデヒド、トリオキサン等のホルムアルデヒドを発生する化合物などを例示することができる。

さらに、上記のフェノール類には2個又は3個の反応サイトを持つ1価もしくは2価のフェノール性化合物が包含され、具体的には、例えば、フェノール、クレゾール、パラーオクチルフェノール、ノニルフェノール、ビスフェノールプロパン、ビスフェノールメタン、レゾルシン、ピロカテコール、ハイドロキノン、

パラーtertーブチルフェノール、ビスフェノールスルホン、ビスフェノールエーテル、パラーフェニルフェノール等が挙げられ、これらはそれぞれ単独で又は2種以上組合わせて用いることができる。この中で特に、フェノール、クレゾールが好適である。

5 以上に述べたキシレン及びホルムアルデヒドならびにさらに場合によりフェノール類の縮合反応に使用される酸性触媒としては、例えば、硫酸、塩酸、パラトルエンスルホン酸、シュウ酸等が挙げられるが、一般的には、特に硫酸が好適である。

縮合反応は、例えば、反応系に存在するキシレン、フェノール類、水、ホルマ 10 リン等が還流する温度、通常、約80~約100℃の温度に加熱することにより 行うことができ、通常、2~6時間程度で終了させることができる。

上記の条件下に、キシレンとホルムアルデヒド及びさらに場合によりフェノール類を酸性触媒の存在下で加熱反応させることによって、キシレンホルムアルデヒド樹脂を得ることができる。

かくして得られるキシレンホルムアルデヒド樹脂は、一般に、20~50,000センチポイズ(25°C)、好ましくは25~35,000センチポイズ(25°C)の範囲内の治度を有することができ、そして一般に100~50,000、特に150~30,000、さらに特に200~10,000の範囲内の水酸基当量を有していることが好ましい。

アミノ基含有化合物はエポキシ樹脂にアミノ基を導入して、該エポキシ樹脂を カチオン性化するためのカチオン性付与成分であり、前記カチオン性樹脂の製造 の際に用いたものと同様のものを用いることができる。

前記エポキシ樹脂に対する上記のキシレンホルムアルデヒド樹脂及びアミノ基 25 含有化合物の反応は任意の順序で行うことができるが、一般には、エポキシ樹脂 に対して、キシレンホルムアルデヒド樹脂及びアミノ基含有化合物を同時に反応 させるのが好適である。

上記の付加反応は、通常、適当な溶媒中で、約80~約170℃、好ましくは 約90~約150℃の温度で1~6時間程度、好ましくは1~5時間程度行うこ

とができる。上記の溶媒としては、例えば、トルエン、キシレン、シクロヘキサン、nーヘキサンなどの炭化水素系;酢酸メチル、酢酸エチル、酢酸ブチルなどのエステル系;アセトン、メチルエルケトン、メチルイソブチルケトン、メチルアミルケトンなどのケトン系;ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトアミドなどのアミド系;メタノール、エタノール、nープロパノール、isoープロパノールなどのアルコール系;あるいはこれらの混合物などが挙げられる。

5

10

20

25

上記の付加反応における各反応成分の使用割合は、厳密に制限されるものではなく、適宜変えることができるが、エポキシ樹脂、キシレンホルムアルデヒド樹脂及びアミノ基含有化合物の3成分の合計固形分重量を基準にして以下の範囲内が適当である。すなわち、エポキシ樹脂は、一般に50~90重量%、好ましくは50~85重量%;キシレンホルムアルデヒド樹脂は、一般に5~45重量%、好ましくは6~43重量%;アミノ基含有化合物は、一般に5~25重量%、好ましくは6~20重量%の範囲内で用いることが好ましい。

以上に述べた基体樹脂と併用される硬化剤としては、ポリイソシアネート化合 物とブロック剤とのほぼ化学理論量での付加反応生成物であるブロック化ポリイソシアネート化合物が硬化性、防食性などの面から好ましい。

ここで使用されるポリイソシアネート化合物としては、従来から知られているものを使用することができ、例えば、トリレンジイソシアネート、キシリレンジイソシアネート、フェニレンジイソシアネート、ジフェニルメタンー2、4'ージイソシアネート、ジフェニルメタンー4、4'ージイソシアネート(通常「MDI」と呼ばれる)、クルードMDI、ビス(イソシアネートメチル)シクロヘキサン、テトラメチレンジイソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネート、メチレンジイソシアネート、イソホロンジイソシアネートなどの芳香族、脂肪族又は脂環族ポリイソシアネート化合物;これらのポリイシアネート化合物の環化重合体、イソシアネートビゥレット体;これらのポリイソシアネート化合物の過剰量にエチレングリコール、プロピレングリコール、トリメチロールプロパン、ヘキサントリオール、ヒマシ油などの低分子活性水素含有化合物を反応させて得られる末端イソシアネート含有化合物などを挙げることができる。これらはそれぞれ単独で又は2種以上組合わせて使用することができる。

一方、ブロック剤は、ポリイソシアネート化合物のイソシアネート基に付加してブロックするものであり、そして付加によって生成するブロックポリイソシアネート化合物は常温においては安定であるが、塗膜の焼付け温度(通常約100~約200°C)に加熱した際、ブロック剤が解離して遊離のイソシアネート基を再生しうるものであることが望ましい。

5

15

20

25

このような要件を満たすブロック剤としては、例えば、εーカプロラクタム、 γーブチロラクタムなどのラクタム系化合物;メチルエチルケトオキシム、シクロヘキサノンオキシムなどのオキシム系化合物;フェノール、パラーtーブチルフェノール、クレゾールなどのフェノール系化合物; nーブタノール、2ーエチル・ルヘキサノールなどの脂肪族アルコール類;フェニルカルビノール、メチルフェニルカルビノールなどの芳香族アルキルアルコール類;エチレングリコールモノブチルエーテル、ジエチレングリコールモノエチルエーテルなどのエーテルアルコール系化合物等を挙げることができる。

これらのブロック剤の他に、互いに反応性の異なる2個の水酸基を有する分子量76~150のジオール又は分子量106~500のカルボキシル基含有ジオールをブロック剤として用いたブロック化ポリイソシアネートも硬化剤として用いることができる。

上記ジオールは、反応性の異なる2個の水酸基、例えば、第1級水酸基と第2級水酸基、第1級水酸基と第3級水酸基、第2級水酸基と第3級水酸基との組み合わせの2個の水酸基を有し且つ76~150の分子量を有するものであることができ、例えば、プロピレングリコール、ジプロピレングリコール、1,3ーブタンジオール、1,2ーブタンジオール、3ーメチルー1,2ーブタンジオール、1,2ーペンタンジオール、3ーメチルー4,3ーペンタンジオール、3ーメチルー4,3ーペンタンジオール、3ーメチルー4,5ーペンタンジオール、2,2,4ートリメチルー1,3ーペンタンジオール、1,5ーヘキサンジオール、1,4ーヘキサンジオールなどの反応性の異なる2個の水酸基を有するジオール類を挙げることができる。

なかでもプロピレングリコールがブロック化ポリイシアネートの反応性、加熱 減量の低減、塗料の貯蔵安定性などの観点から好適である。これらのジオールは、

通常、反応性の高いほうの水酸基からイソシアネート基と反応しイソシアネート 基をブロックする。

上記のカルボキシル基含有ジオールには、分子量106~500のカルボキシル基含有ジオールが包含され、分子中にカルボキシル基を有することによって、低温解離性が向上し低温での硬化性を向上させることができ、特に、硬化触媒として、有機錫化合物を使用した場合に低温での硬化性を大きく向上させることができる。

5

10

20

25

カルボキシル基含有ジオールとしては、例えば、2,2-ジメチロールプロピオン酸、2,2-ジメチロールブタン酸、ジメチロール吉草酸、グリセリン酸等を挙げることができる。

以上に述べた基体樹脂及び硬化剤は、一般に、両者の合計固形分を基準にして、基体樹脂は50~95重量%、特に60~90重量%、さらに特に65~85重量%の範囲内、硬化剤は5~50重量%、特に10~40重量%、さらに特に15~35重量%の範囲内で使用することができる。

15 また、カチオン電着塗料は、基体樹脂及び硬化剤を合計固形分として、10~40重量%、特に10~30重量%、さらに特に15~25重量%の範囲内の濃度で含有することができる。

カチオン電着塗料は、基体樹脂及び硬化剤の基本的な2成分に加えて、必要に 応じて、他の塗料用添加剤、例えば、着色顔料、体質顔料、防錆顔料、有機溶剤、 顔料分散剤、表面調整剤、界面活性剤、酸、触媒などを、通常使用されている量 で含有することができる。

前述した本発明の重付加体(A)は、カチオン電着塗料の調製の任意の段階で、カチオン電着塗料成分に配合することができ(以下、「前添加法」という)、或いは予め調製されたカチオン電着塗料に添加することもできる(以下、「後添加法」という)。

前添加法においては、例えば、重付加体(A)を、基体樹脂、硬化剤及び場合によりその他の塗料用添加剤とともに水性媒体中に分散し、エマルションを形成せしめた後、そのエマルションと顔料分散ペーストを用いてカチオン電着塗料を調製することができる。

上記のエマルションを製造する場合、重付加体(A)、基体樹脂、硬化剤及び場合によりその他の塗料用添加剤を一緒にし、十分に混ぜ合わせて溶解ワニスを作製し、それに、水性媒体中で、ぎ酸、酢酸、乳酸、プロピオン酸、クエン酸、リンゴ酸、スルファミン酸、それらの2種もしくはそれ以上の混合物などから選ばれる中和剤を添加して水分散化し、カチオン電着塗料用エマルションとすることができる。

重付加体(A)の配合量は、固形分として、基体樹脂と硬化剤の合計固形分100重量部あたり0.1~20重量部、特に0.5~15重量部、さらに特に1~10重量部の範囲内が塗料安定性などの面から好適である。

10 また、後添加法においては、まず、重付加体(A)に、その固形分1gあたりのmgKOH換算で、10~100、好ましくは20~70、さらに好ましくは30~50の範囲内になるようにして、酢酸、ギ酸、乳酸などの有機酸を加えて、重付加体(A)を水分散化することにより、重付加体(A)の水分散体を調製する。

15 他方、通常の方法に従い、前記の基体樹脂、硬化剤及び場合によりその他の塗料用添加剤に中和剤を加えて水分散化することによりエマルションを製造し、それに顔料分散ペーストを加え、必要により水性媒体で希釈してカチオン電着塗料を調製する。

このようにして予め調製されたカチオン電着塗料に上記の重付加体(A)の水20 分散体を、固形分として、基体樹脂と硬化剤の合計固形分100重量部あたり0.1~20重量部、特に0.5~15重量部、さらに特に1~10重量部の範囲内で添加することにより、本発明に従うカチオン電着塗料を得ることができる。重付加体(A)の添加は、カチオン電着塗装の段階で行なうことができる。

以上の如くして調製される本発明のカチオン電着塗料は、カチオン電着塗装に 25 よって所望の基材表面に塗装することができる。

電着塗装は、一般に、浴固形分濃度が約5~約40重量%となるように脱イオン水などで希釈し、さらにpHが5.5~9.0の範囲内に調整されたカチオン電着塗料浴を用い、通常、浴温15~35℃及び負荷電圧100~400∨の条件下で行うことができる。

本発明のカチオン電着塗料を用いて形成されるカチオン電着塗膜の膜厚は、特に制限されるものではないが、一般的には、硬化塗膜に基づいて $10\sim40\,\mu$ m、特に $10\sim25\,\mu$ mの範囲内が好ましい。また、塗膜の焼き付け温度は、被塗物表面で一般に約 $120\sim$ 約200°C、好ましくは約 $140\sim$ 約180°Cの範囲内の温度が適しており、焼き付け時間は $5\sim60$ 分、好ましくは $10\sim30$ 分程度が好ましい。

重付加体(A)を含有する本発明のカチオン電着塗料は、塗面の仕上がり性、耐油ハジキ性、耐水跡性、耐コンタミ性などの塗装作業性や上塗り塗料との付着性などに優れており、特に、複雑形状の自動車ボディをライン塗装する場合には、本発明の重付加体(A)は、水分散体として、塗装ラインの稼動停止時(休み時間、勤務交代時の休憩時間、休日など)に、塗料の槽内へ直接添加することができるので、塗装作業性の改良や調整が極めて容易になる。

また、カチオン電着塗料中の顔料分を5重量%~18重量%まで下げた場合には、塗料の沈降性や再分散性は向上するものの一般に塗面がハジキ易くなる傾向がみられるが、重付加体(A)は塗膜の防食性を低下させないので、カチオン電着塗料中に0.1~20重量部の範囲内の幅広い量で添加することが可能となり、塗装作業性が大いに改良される。

#### 実施例

5

10

15

20 以下、実施例を挙げて本発明をさらに具体的に説明するが、本発明はこれら実施例のみに限定されるものではない。なお、「部」及び「%」は「重量部」及び「重量%」である。

#### 重付加体(A)の製造:

#### 25 製造例 1

反応容器に、「サンアミールTAP-40」(商品名、三洋化成社製、ポリエーテルアミン、重量平均分子量 約2300)1150部、「KBM-403」(商品名、信越化学社製、アーグリシドキシプロピルトリメトキシシラン、分子量 約240)240部及びエチレングリコールモノブチルエーテル345部を

加え、90℃に昇温した。この温度を保ちながら3時間攪拌し、樹脂固形分8 0%、重量平均分子量2,800、アミン価40mgKOH/gの重付加体No. 1を得た。

#### 製造例2

反応容器に、「ジェファーミンD-2000」(商品名、ハルツマン社製、ポリエーテルアミン、重量平均分子量 約2,000)1000部、「KBM-403」240部及びエチレングリコールモノブチルエーテル220部を加え、90℃に昇温した。この温度を保ちながら3時間攪拌し、樹脂固形分80%、重量平均分子量2,500、アミン価45mgKOH/gの重付加体No.2を得た。

## 水分散体の製造:

#### 製造例3

15

25

製造例1で得た重付加体No. 1 1735部に、酢酸45部(樹脂固形分合計1gあたりのmgKOH換算で30に相当)及び水5170部を加えて水分散化し、固形分20%の水分散体No. 1を得た。

#### 製造例4

製造例2で得た重付加体No. 2 1550部に、酢酸40部(樹脂固形分合 20 計1gあたりのmgKOH換算で30に相当)及び水4610部を加えて水分散 化し、固形分20%の水分散体No. 2を得た。

#### 製造例5

反応容器に、イソプロピルアルコール320部を入れ、攪拌しながら還流温度 (約83°C) まで昇温した。これに下記のモノマー及び重合開始剤:

スチレン 272部、 $n-ブチルアクリレート 224部、2ーヒドロキシエチルアクリレート 80部、ジメチルアミノエチルメタクリレート 144部、KBM-503(信越化学工業製、商品名、<math>\gamma-$ メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、分子量 約250)80部、アゾビスイソブチロニトリル 24部

の混合物を還流温度下(約83~87℃)で約2時間かけて滴下した。

ついで、さらに30分間攪拌した後、アゾビスジメチロバレロニトリル8部をイソプロピルアルコール120部に溶解した溶液を約1時間かけて滴下し、約1時間攪拌後、イソプロピルアルコール320部を投入し冷却した。かくして固形分51%、アミン価64、水酸基価48、数平均分子量約20,000のアクリル共重合体ワニスを得た。

次に、このアクリル共重合体ワニス780部に酢酸6.4部を加え、約30℃で5分間攪拌した後、脱イオン水1156部を強く攪拌しながら約30分間かけて滴下した。 かくして、固形分20%の乳白色の水分散体No.3を得た。

10

15

20

5

製造例6(特開2002-294165公報の実施例1に従う)

反応容器に、ケミオールEP-400P(三洋化成工業社製のポリプロピレングリコールジグリシジルエーテル、エポキシ当量297)129.7部、バーサダイム216(ヘンケル白水社製のダイマー酸、酸価192)99.6部及びベンジルジメチルアミン0.6部を加え、160℃で酸価が0.5以下になるまで反応させ、エポキシ当量2300のジェポキシドを得た。

次に、この化合物に、アミン価255のアミノポリエーテル(三洋化成社製のジエチレントリアミン・プロピレンオキサイド付加物、商品名:AP-10,分子量684)41.0部を添加し80℃で4時間保温し、数平均分子量27,0000化合物を得た。

別の容器で、この化合物261.1部を、50%乳酸12.2部と脱イオン水379.1部の混合液に加えて攪拌し、さらに脱イオン水で調整し、固形分20%の水分散体No.4を得た。

25 製造例7 (基体樹脂No. 1の製造)

温度計、還流冷却器及び撹拌機を備えた内容積 2 リットルのセパラブルフラスコに、50%ホルマリン240g、フェノール55g、98%工業用硫酸101g及びメタキシレン212gを仕込み、84~88℃で4時間反応させる。反応終了後、静置して樹脂相と硫酸水相とを分離し、樹脂相を3回水洗し、20~3

 $0 \text{ mmH g} / 120 \sim 130 ^{\circ}$  の条件で20分間未反応メタキシレンをストリッピングして、粘度1050センチポイズ(25 $^{\circ}$ )のキシレンホルムアルデヒド樹脂1を得た。

別のフラスコに、エピコート828EL (ジャパンエポキシレジン (株) 製、商品名、エポキシ樹脂、エポキシ当量190、分子量350) 1000g、ビスフェノールA 400g及びジメチルベンジルアミン0. 2gを加え、130℃でエポキシ当量750になるまで反応させた。

次に、上記のキシレンホルムアルデヒド樹脂1 300g、ジエタノールアミン140g及びジエチレントリアミンのケチミン化物65gを加え、120℃で4時間反応させた後、ブチルセロソルブ420g加え、アミン価52、樹脂固形分80%のキシレンホルムアルデヒド樹脂変性アミノ基含有エポキシ樹脂である基体樹脂No. 1を得た。

製造例8(基体樹脂No. 2の製造)

5

10

15 PP-400(三洋化成社製、商品名、ポリプロピレングリコール、分子量400)400gに  $\varepsilon$  ーカプロラクトン300gを加えて、130℃まで昇温した。その後、テトラブトキシチタン0.01gを加え、170℃に昇温した。この温度を保ちながら経時でサンプリングし、赤外吸収スペクトル測定にて未反応の  $\varepsilon$  ーカプロラクトン量を追跡し、反応率が98%以上になった時点で冷却し、20 変性剤 1 を得た。

別に、エピコート828EL(ジャパンエポキシレジン(株)製、商品名、エポキシ樹脂 エポキシ当量190、分子量350)1000gに、ビスフェノールA 400g及びジメチルベンジルアミン0.2gを加え、130℃でエポキシ当量750になるまで反応させた。

25 その中にノニルフェノール120gを加え、130℃でエポキシ当量が100 0になるまで反応させた。次いで、変性剤1 200g、ジエタノールアミン9 5g及びジエチレントリアミンのケチミン化物65g加え、120℃で4時間反 応させた後、ブチルセロソルブ414gを加え、アミン価40、樹脂固形分8

0%のノニルフェノールが付加されたポリオール変性アミノ基含有エポキシ樹脂である基体樹脂No. 2を得た。

#### 製造例9 (硬化剤の製造)

5 コスモネートM-200(三井化学株式会社製、商品名、クルードMDI)270gにメチルイソブチルケトン46gを加え70℃に昇温した。さらにジエチレングリコールモノエチルエーテル281gをゆっくり加えた後、90℃に昇温した。

この温度を保ちながら、経時でサンプリングし、赤外吸収スペクトル測定にて 10 未反応のイソシアネートの吸収がなくなったことを確認して反応を停止させ、溶 剤量を調整し、固形分90%のブロックポリイソシアネート硬化剤を得た。

## 製造例10(エマルションNo. 1の製造)

製造例1で得た重付加体No. 1 6. 25部(固形分5部)、製造例7で得 15 た基体樹脂No. 1 87. 5部(固形分70部)、製造例9で得た硬化剤33. 3部(固形分30部)、サンニックスPP-1000 5部(注1)及び10% ギ酸8. 2部を配合して均一に攪拌した後、脱イオン水173. 8部を強く攪拌しながら約15分かけて滴下し、固形分34%のカチオン電着塗料用エマルションNo. 1を得た。

20

## 製造例11~13 (エマルションNo. 2~4の製造)

表 1 に示す配合にて、製造例 1 0 と同様にしてカチオン電着塗料用エマルションNo. 2~4を得た。

		製造例 10	製造例 11	製造例 12	製造例 13
	エマルション	No. 1	No. 2	No. 3	No. 4
重付加体(A)	80% 重付加体 No.1	6. 25 (5)			
E130014.00	80% 重付加体 No. 2		6. 25 (5)		
表面調整剤	サンニックス PP-1000 (注1)				5 (5)
基体樹脂(B)	80% 基体樹脂 No. 1	87. 5 (70)		87. 5 (70)	87. 5 (70)
	80% 基体樹脂 No. 2		87. 5 (70)		
硬化剤(C)	90% 硬化剤	33. 3 (30)	33. 3 (30)	33. 3 (30)	33. 3 (30)
10% ギ酸		8. 2	8. 2	8. 2	8. 2
脱イオン水		173. 8	173. 8	165	175
34% エマルション		309 (105)	309 (105)	294 (100)	309 (105)

表1 エマルションの配合内容

(固形分)

(注1) サンニックスPP-1000: 三洋化成社製、商品名、ポリプロピレン 5 グリコール

## 製造例14 (顔料分散ペーストの製造)

60%の第4級アンモニウム塩型エポキシ樹脂5.83部(固形分3.5部)、 チタン白14.5部、カーボンブラックO.3部、体質顔料7.0部、水酸化ビ 10 スマス1.0部、有機錫1部及び脱イオン水 20部を混合し、固形分55.0 重量%の顔料分散ペーストを得た。

## 実施例及び比較例

実施例1 (カチオン電着塗料No. 1の製造)

15 カチオン電着塗料用エマルションNo.1 309部(固形分105部)に、 製造例14で得た顔料分散ペースト49.6部(固形分27.3部)及び脱イオン水173.8部を加え、固形分20%のカチオン電着塗料No.1を得た。

#### 実施例2~4及び比較例1~4

表 2 に示す配合にて、実施例 1 と同様にしてカチオン電着塗料 No. 2 ~ No. 8 を得た。

5

表2 カチオン電着塗料の塗料配合

		実施例	実施例	実施例	実施例	比較例	比較例	比較例	比較例
<u> </u>		1	2	3	4	1	2	3	4
力:	チオン電着塗料	No.1	No.2	No.3	No.4	No.5	No.6	No.7	No.8
	エマルション No. 1	309							
	(重付加体 No. 1)								
	エマルション No. 2		309						
塗	(重付加体 No. 2)								
塗料配合	エマルション No. 3			294	294	294			
合	エマルション No. 4					-	309		309
	顔料分散ペースト	49.6	49. 6	49. 6	49. 6	49.6	49. 6	49. 6	
1	脱イオン水	302	302	293	293	293	302	302	276
	20% 浴	661	661	637	637	637	661	661	619
	マレノン共化け No. 1			25					
	水分散体 No. 1		,	(5)					
76	水分散体 No. 2				25				
水分散体	<b>小刀似体 NO. 2</b>	=			(5)				
散	水分散体 No. 3							25	
14	ハハカ HX   110. 0							(5)	
	水分散体 No. 4								, 25
	7377 HAYP NO. T								(5)

#### 試験板の作成

上記実施例及び比較例で得た各カチオン電着塗料を用い、パルボンド#302 0 (日本パーカライジング社製、商品名、リン酸亜鉛処理剤)で化成処理した1 50mm×70mm×0.8mmの冷延ダル鋼板及び亜鉛メッキ鋼板に電着塗装 を施した。塗膜を電気熱風乾燥機中にて170℃で20分間焼き付け試験板を得 た。

得られた試験板を以下の試験条件に従い試験した。その結果を表3に示す。

表 3 試験結果

5

10

15

		実施例 1	実施例 2	実施例 3	実施例 4	比較例 1	比較例 2	比較例 3	比較例
カチオン電着塗料		No.1	No.2	No.3	No.4	No.5	No.6	No.7	No.8
	仕上がり性(注6)	0	0	0	0	0	0	Δ	0
<del>2_1</del>	耐油ハジキ性(注7)	0	0	0	0	Δ	0	0	0
試験結果	水跡性(注 8)	0	0	0	0	Δ	Δ	0	Δ
結果	シーラー付着性(注9)	0	0	0	0	0	×	0	0
-,-	防食性(注 10)	0	0	0	0	0	Δ	Δ	$\overline{\wedge}$
	塗料安定性(注11)	0	0	0	0	0	Δ		$\frac{-}{\Delta}$

(注6) 仕上り性:電着塗膜の外板面の表面粗度を、サーフテスト301 (MITSUTOYO社製、商品名、表面粗度計)でRa値を測定した。

OはRa値がO. 25μm未満

**ΔはRaの値がO. 25~O. 35μm** 

×はRaの値がO.35μmを越えることを示す。

(注7) 耐油ハジキ性:電着塗装後のウェット板上に、王冠に1mlの機械油を入れたものを置いた。その後、170℃-20分焼き付け塗面の状態を観察した。

〇はヘコミ、ハジキがなく良好

△は塗面の一部にヘコミが散見される

×は塗面の全体に素地まで達するハジキがみられることを示す。

(注8) 水跡性:電着塗装後のウェット板に脱イオン水を1ml滴らし、その後焼き付けた。

〇は水跡がほとんど見えず、仕上がり問題なし

ムは水跡が確認でき、仕上がり性に低下が見られる。

×は水跡がはっきり確認でき、仕上がり性の低下が著しいことを示す。

20 (注9)シーラー付着性:各試験板の上に、サンスター1065T(サンスター 社製、商品名、シーラー)を10mm×6mm×6mm(縦×横×厚 さ)で塗布し、塗板を垂直に吊るして12時間後のシーラーのづれを測 定した。 〇はずれがなく、問題なし

△はシーラーのずれが5mm以下である

×は塗板からシーラーがずり落ちて落下したことを示す。

(注10) 防食性:焼き付け温度170℃-20分間で得られた各電着塗板(化成処理亜鉛メッキ鋼板を使用)の電着塗膜に、素地に達するようにナイフでクロスカット傷を入れた後、JISZ-2371に準じて840時間耐塩水噴霧試験を行い、ナイフ傷からの錆、フクレ幅(片側)の長さを評価した。

〇は錆、フクレ幅が3mm未満(片側)

△は錆、フクレ幅が3~4mm未満(片側)

×は錆、フクレ幅が4mmを越える(片側)ことを示す。

(注11) 塗料安定性:ラボポンプを用いて、塗料を30℃にて12時間循環した後、400メッシュ濾過網を用いて濾過残さを測定した。

Oは10mg/L以下

15 △は11~20mg/L

5

10

×は20mg/Lを越えることを示す。

10

15

20

## 請求の範囲

- 1. ポリオキシアルキレン鎖を有するアミン化合物  $(a_1)$  とモノエポキシシラン  $(a_2)$  との、重量平均分子量が250~10,000範囲内にある重付 加体。
  - 2. ポリオキシアルキレン鎖を有するアミン化合物( $a_1$ )が下記式(1)、(2 $\dot{}$ )、(3)及び(4)

$$R_0(CH_2)_aN(CH_2)_bNH_2$$
 (1)  $(R_1O)_n$ — $(R_2O)_mR_3$ 

(式中、 $R_0$ は $NH_2$ 又はOHを表し、 $R_1$ 及び $R_2$ はそれぞれ $C_2H_4$ 又は $C_3H_5$ を表し、 $R_3$ はH、 $C_2H_5$ 又は $C_3H_7$ を表し、 $A_5$ 0、 $A_5$ 0 と表し、 $A_5$ 1 以上の整数であり、 $A_5$ 1 以上の整数であり、 $A_5$ 1 に対し、 $A_5$ 2 に対し、 $A_5$ 3 に対し、 $A_5$ 4 に対し、 $A_5$ 5 に対し、 $A_5$ 6 に対し、 $A_5$ 7 に対し、 $A_5$ 8 に対し、 $A_5$ 8 に対し、 $A_5$ 8 に対し、 $A_5$ 9 に対し、 $A_5$ 

$$H_2N(CH_2)_aO(R_1O)_n-(R_2O)_mR_3$$
 (2)

(式中、 $R_1$ 及び $R_2$ はそれぞれ $C_2H_4$ 又は $C_3H_6$ を表し、 $R_3$ はH、 $C_2H_5$  又は $C_3H_7$ を表し、a及Vnはそれぞれ 1以上の整数であり、mはO以上の整数である)

$$H_2NCHCH_2(R_1O)_n - (R_2O)_mNH_2$$
  
 $CH_3$  (3)

(式中、 $R_1$ 及び $R_2$ はそれぞれ $C_2H_4$ 又は $C_3H_6$ を表し、nは 1以上の整数であり、mは0以上の整数である)

$$(R_1O)_n - (R_2O)_m R_3$$
  
 $O(CH_2)_a N(CH_2)_b NH_2$   
 $(R_1O)_n - (R_2O)_m R_3$  (4)

(式中、 $R_1$ 及び $R_2$ はそれぞれ $C_2H_4$ 又は $C_3H_6$ を表し、 $R_3$ はH、 $C_2H_5$  又は $C_3H_7$ を表し、a、b及びnはそれぞれ 1以上の整数であり、mは0以上の整数である)

で示される化合物よりなる群から選ばれる請求の範囲第1項に記載の重付加体。

5

3. モノエポキシシラン (a<sub>2</sub>) が下記式 (5) ~ (11)

10

$$H_2C-CH-CH_2-O-C_3H_6-Si-OCH_3$$
 (6)

15

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{H}_{2}\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_{2}-\text{O}-\text{C}_{3}\text{H}_{6}-\text{Si}-\text{OC}_{2}\text{H}_{5} \\ \text{O} \\ \text{OC}_{2}\text{H}_{5} \end{array} \tag{7}$$

20

$$H_{2}C-CH-CH_{2}-O-C_{3}H_{6}-S_{1}-OCCH_{3}$$
 (8)

25

$$\begin{array}{c}
OCH_3 \\
I \\
OCH_3
\end{array}$$
OCH<sub>3</sub>
(9)

$$\begin{array}{c} CH_3 \\ -C_2H_4 - Si - OCH_3 \\ OCH_3 \end{array}$$
 (10)

5

10

で示される化合物よりなる群から選ばれる請求の範囲第1項に記載の重付加体。

- 4. ポリオキシアルキレン鎖を有するアミン化合物 ( $a_1$ ) のアミノ基 1 モルあたり、モノエポキシシラン ( $a_2$ ) を 0.  $5 \sim 2$  モルの範囲内で開環付加反応 させることにより得られる請求の範囲第 1 項に記載の重付加体。
  - 5. 1,000~3,000の範囲内の重量平均分子量を有する請求の範囲第 1項に記載の重付加体。
- 20 6. 基体樹脂としてエポキシ樹脂にアミノ基含有化合物を付加反応させて得られるアミン付加エポキシ樹脂又はキシレンホルムアルデヒド樹脂変性アミノ基含有エポキシ樹脂及び硬化剤としてブロック化ポリイソシアネート化合物を含有するカチオン電着塗料に、その調製の任意の段階で、請求の範囲第1~5項のいずれか1項に記載の重付加体を、基体樹脂と硬化剤の合計固形分100重量部あた25 り0.1~20重量部配合してなるカチオン電着塗料。
  - 7. 請求の範囲第1~5項のいずれか1項に記載の重付加体に、固形分1g当りのmgKOH換算で10~100となるように有機酸を加え、水分散化してな

る水分散体を、予め調製されたカチオン電着塗料に、基体樹脂と硬化剤の合計固 形分100重量部あたり0.1~20重量部添加してなるカチオン電着塗料。

8. 請求の範囲第6又は7項に記載のカチオン電着塗料を用いて電着塗装され 5 た塗装物品。

International application No.
PCT/JP2004/004500

	·····		PCT/JP2	004/004500
	CATION OF SUBJECT MATTER C09D5/44, 171/02, C08G65/333,	65/335		
	ernational Patent Classification (IPC) or to both nationa	l classification and IPC	<u> </u>	
B. FIELDS SE				
Int.Cl'	nentation searched (classification system followed by classification syste	C08G65/00-6		
Jitsuyo Kokai Ji	itsuyo Shinan Koho 1971-2003 To	tsuyo Shinan To roku Jitsuyo Sh	oroku Koho ninan Koho	1996-2003 1994-2003
CAS ON	ase consulted during the international search (name of cLINE (STN)	lata base and, where pr	acticable, search te	rms used)
<u> </u>	TS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where ap			Relevant to claim No.
Х	JP 2003-510399 A (E.I. Du Po 18 March, 2003 (18.03.03), Claims; Par. No. [0029] & WO 01/021718 A1 & EP	nt De Nemours	s & Co.),	1-8
Y X	US 5209871 A (Ford Motor Co.), 11 May, 1993 (11.05.93), Claims; column 4, lines 42 to 63; column 5, lines 13 to 21; column 8, line 65 to column 12, line 20 (Family: none)			
Y	US 5789468 A (E.I. du Pont d 04 August, 1998 (04.08.98), Claims; column 6, line 9 to c column 7, line 64 to column 8 & CA 2233488 A	column 7, lin		1-6,8
× Further do	cuments are listed in the continuation of Box C.	See patent fam	nily annex.	
"A" document d to be of part "E" earlier appli	gories of cited documents: efining the general state of the art which is not considered icular relevance cation or patent but published on or after the international	date and not in co the principle or th "X" document of parti	onflict with the applicate seory underlying the in icular relevance: the c	laimed invention cannot be
cited to esta	which may throw doubts on priority claim(s) or which is ablish the publication date of another citation or other	step when the document of parti	cument is taken alone icular relevance: the c	laimed invention cannot be
"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed  "Enter the priority date claimed considered to involve an inventive step when the document combined with one or more other such documents, such combinate being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family			step when the document is documents, such combination art	
	d completion of the international search 2004 (26.05.04)	Date of mailing of the international search report 15 June, 2004 (15.06.04)		
Name and mailin	g address of the ISA/ se Patent Office	Authorized officer		<del></del>
Facsimile No. Form PCT/ISA/21	0 (second sheet) (January 2004)	Telephone No.		<del></del>
	one one of training 2004)			

International application No.
PCT/JP2004/004500

(Continuation	). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT			
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevan	t passages	Relevant to claim No.	
P,X P,Y	JP 2003-128907 A (Konishi Co., Ltd.), 08 May, 2003 (08.05.03), Claims; Par. Nos. [0026], [0058] to [0059] [0062] to [0063] (Family: none)		1-3 4-8	
•				
		•		
		·		
	•			
ļ				
		11		
	• .			
.				

International application No. PCT/JP2004/004500

Box No. II	Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)
J Claims	search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:  Nos.: they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
2. Claims in because extent the	Nos.: they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an nat no meaningful international search can be carried out, specifically:
	they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box No. III	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)
6 and 8 or comprising amounts in 1 to 8 is The sear since it is & Co.) 200. 1993.05.1	Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:  to 5 are inventions relating to a polyaddition product. Claims r claims 7 and 8 relate to a cationic electrodeposition coating gsaid polyaddition product and each specific components in specific each specific form of compounding. The matter common to claims said polyaddition product.  ch has revealed that the polyaddition product itself is not novel, a disclosed in the document: JP 2003-510399 A (E.I. Du Pont De Nemours 3. 03. 18, and in the document: US 5209871 A (Ford Motor Company), In all the claims, there is no other common matter to be considered (continued to extra sheet)
claims.	aired additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable
2. As all searce any additio	chable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of
3. As only son only those	me of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
. No required restricted to	d additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is o the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
temark on Protest	The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.  No protest accompanied the payment of additional search fees.

International application No.

PCT/JP2004/004500

# Continuation of Box No.III of continuation of first sheet(2)

"a special technical matter", and therefore no technical relationship in the meaning of PCT Article 13 can be found between those related inventions.

Accordingly, it is clear that claims 1 to 5, 6 and 8, and 7 and 8 do not comply with the requirement of unity of invention.

Form PCT/ISA/210 (evtra cheet) (January 2004)

発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C09D5/44, 171/02, C08G65/333, 65/335

調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. Cl' C09D5/00-5/46, 171/00-171/14, C08G65/00-65/48

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報

1922-1996年

日本国公開実用新案公報 1971-2003年

日本国実用新案登録公報 1996-2003年

日本国登録実用新案公報 1994-2003年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

CAS ONLINE (STN)

C. 関連する	ると認められる文献	
引用文献の		
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する
X	JP 2003-510399 A (イー・アイ・デュポン・	請求の範囲の番号
	ドウ・ヌムール・アンド・カンパニー) 2003.03.18,特	1-8
	許請求の範囲, [0029] & WO 01/021718 A1 &	
	EP 1226217 A1	
]	2. 122021 Al	
$\mathbf{x}$	US 5209871 A (Bard V. )	
Y	US 5209871 A (Ford Motor Company) 1993. 0	1-5
-	5.11, 特許請求の範囲, 第4欄第42-63行, 第5欄第13	6-8
	-21行, 第8欄第65行-第12欄第20行 (ファミリー無し)	
X C欄の続き	にも文献が列挙されている。	

# |X| C欄の続きにも文献が列挙されている。

パテントファミリーに関する別紙を参照。

- \* 引用文献のカテゴリー
- 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す もの
- 「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日 以後に公表されたもの
- 「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する 文献 (理由を付す)
- 「O」ロ頭による開示、使用、展示等に言及する文献
- 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

- の日の後に公表された文献
- 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって 出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論 の理解のために引用するもの
- 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明 の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
- 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以 上の文献との、当業者にとって自明である組合せに よって進歩性がないと考えられるもの
- 「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 26.05.2004 15, 6, 2004 国際調査機関の名称及びあて先 特許庁審査官(権限のある職員) 日本国特許庁(ISA/JP) 4 V 9457 寺坂 真貴子 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号 電話番号 03-3581-1101 内線 3483

C (総会)         関連すると認められる文献           対用で数のカテゴリー*         引用文献名 及び一部の個所が関連するときは、その関連する箇所の表示         財産 公司 おおいましましましましましましましましましましましましましましましましましましま		—————————————————————————————————————	等院山願番号 F	CT/JP20	04/004500
引用文献を   対用文献名   及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示   開連する   野球の範囲の番号   日本の   日本の	C (続き).	関連すると認められる文献		<del></del>	
Y US 5789468 A (E. I. du Pont de Nemours and Company) 1998.08.04, 特許請求の範囲、第6個第9行一第7欄第7行,第7欄第64行—第8頁最終行 & CA 2233 488 A  PX PY JP 2003-128907 A (コニシ株式会社) 200 3.05.08, 特許請求の範囲、[0026], [0058-0059], [0062-006 3] (プァミリー無し)					関連チェ
Y US 5789468 A (E. I. du Pont de Nemours and Company) 1998. 08. 04, 特許請求の範囲、第6欄第9行一第7欄第7行、第7欄第64行一第8頁最終行 & CA 2233488 A  PX		引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは	、その関連する	箇所の表示	請求の範囲の番号
3. U.S. U.S. 特許請求の範囲、[0026], [0058-0059], [0062-006] 4-8 3] (ファミリー無し)	Y	US 5789468 A (E. I. du Pi pany) 1998. 08. 04, 特許請求の 7欄第7行, 第7欄第64行—第8頁最終	ont de Nemor 範囲、第6編	urs and Com 羅第9行一第	
		3. 05. 08, 特許請求の範囲、[0026].	ニシ株式会社 , [0058-0059]	E) 200 ],[0062-006	
		·			
		·			
	·				

第Ⅱ欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見 (第1ページの2の続き)
法第8条第3項 (PCT17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。
1. 🗍 請求の範囲 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。 つまり、
2. □ 請求の範囲は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. 🗌 請求の範囲は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に 従って記載されていない。
第Ⅲ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見 (第1ページの3の続き)
次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。
請求の範囲1-5は重付加体に係る発明である。請求の範囲6及び8または7及び8は当該重付加体をそれぞれ別の配合形態および配合量で、それぞれ別の配合剤と共に配合してなるカチオン電着塗料に係る。請求項1-8に共通の事項は、重付加体である。しかしながら、調査の結果、重付加体自体は、文献JP 2003-510399 A (イー・アイ・デュポン・ドウ・ヌムール・アンド・カンパニー) 2003.03.18, 文献US 5209871 A (Ford Motor Company) 1993.05.11に開示されているから、新規でない。請求の範囲全てにおいて「特別な技術事項」と考えられる他の共通の事項は存在せず、それらの相関する発明の間にPCT規則13の意味における技術的な連関を見いだすことはできない。結局、請求項1-5、6と8、7と8は、発明の単一性の要件を満たしていないことが明らかである。
1. X 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求 の範囲について作成した。
2. <u> </u>
3. 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. □ 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
追加調査手数料の異議の申立てに関する注意
<ul><li>□ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。</li><li>[X] 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。</li></ul>